PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number: 08-295506 (43)Date of publication of application: 12.11.1996

(51)Int.Cl. C01B 31/08 C01G 23/047

(21)Application number: 07-332762 (71)Applicant: PENTEL KK

(22)Date of filing: 28.11.1995 (72)Inventor: FUJIMAGARI HITOSHI

(30)Priority

Priority number: 06317522 Priority date: 28.11.1994 Priority country: JP

07 64847 28.02.1995 JP

$(54) \ \ \textbf{HOLLOW} \ \ \textbf{ACTIVATED} \ \ \textbf{CARBON-TITANIUM} \ \ \textbf{DIOXIDE} \ \ \textbf{COMPOSITE} \ \ \textbf{AND} \ \ \textbf{ITS} \ \ \textbf{PRODUCTION}$

(57)Abstract:

materials particular to activated carbon and the decomposability for harmful materials particular to titanium dioxide by mixing an melting a granular thermoplastic resin with a powdery activated carbon to produce a molding, sticking powdery itianium oxide alone or a composite or mixture with other materials directly or indirectly to the surface of the molding, and after that, carbonizing by heating to make the activated carbon molding hollow and to directly or indirectly fix the powdery titanium dioxide. CONSTITUTION: The powdery activated carbon ≥3 times more than the particulate thermoplastic resin in volume ratio is preferably used. Gold, silver, titanium dioxide, zinc oxide, zeolite or the like can be properly used.

PURPOSE: To obtain a hollow activated carbon-titanium dioxide composite having the adsorptivity for harmful

volume ratio is preferably used. Gold, silver, titanium dioxide, zinc oxide, zeolite or the like can be properly used jointly with activated carbon. The granular thermoplastic resin such as polyethylene, polypropylene is used. As the titanium dioxide, the anatase type and rutile type can bee used and the particle diameter is controlled to 0.1-1.0µm. The heating condition for obtaining the molding is 250-350°C. The size of the molding is preferably 100µm to 5mm.

Cited reference 4 (Japanese Patent Publication No. 8-295506) Paragraph [0007]

Hereinafter, the present invention is described. The shape or size of a powdered activated carbon used in the present invention may be properly selected in consideration of use of a hollow activated carbon-titanium dioxide composite regardless of a raw material or a manufacturing method. And, the powdered activated carbon may have a completely amorphous shape or a fibrinous shape. The larger a specific surface area of the used powdered activated carbon is, the larger a specific surface area of the obtained hollow activated carbon molding is. Meanwhile, in some instances, a chemical activated carbon may contain more impurity than a gas activated carbon. The excessive impurity may hinder formation of a hollow activated carbon molding. Therefore, it is preferable to clean the activated carbon in advance using an inorganic acid such as hydrochloric acid, thereby removing the impurity, if necessary. And, a granular thermoplastic resin is dispersedly mixed with the powdered activated carbon so that the powdered activated carbon exists on the periphery of the granular thermoplastic resin with thickness equal to or larger than the thickness of a wall of an activated carbon for a hollow activated carbon molding or an activated carbon molding to be obtained. At this time, the powdered activated carbon is preferably used at least 3 times as much as the granular thermoplastic resin in volume ratio. Other materials, for example gold, silver, copper, titanium dioxide, zinc oxide, zeolite or the like can be properly used in combination with the activated carbon.

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開平8-295506

(43)公開日 平成8年(1996)11月12日

(51) Int.CL4 C 0 1 B 31/08 C 0 1 G 23/047 鐵別記号 庁内黎理番号

FΙ C 0 1 B 31/08 技術表示箇所

C 0 1 G 23/047

審査請求 未請求 請求項の数3 FD (全 7 頁)

(21)出願番号

特職平7-332762

(22)出版日

平成7年(1995)11月28日

(31) 優先権主張番号 特顯平6-317522

平6 (1994)11月28日

(32)優先日 (33)優先権主張国

日本(JP)

(31) 優先権主張番号 特顯平7-64847 (32)優先日

平7 (1995) 2 月28日

(33)優先権主張国 日本(JP)

(71)出職人 000005511

べんてる株式会社

東京都中央区日本橋小網町7番2号

(72) 発明者 藤曲 等

埼玉県北葛飾郡吉川町大字川藤125 べん てる株式会社吉川工場内

(54) 【発明の名称】 中空状活性炭・二酸化チタン複合体及びその製造方法

(57)【要約】 (修正有)

【目的】 活性炭の有する吸着能と二酸化チタンの有害 物質分解能とを共有する中空状活性炭・二酸化チタン複 合体及びその製造方法を提供する。

【構成】 真球状ポリエチレンと3倍量の粉末活性炭と を混合し、それを処理温度300℃、回転数2回転/分 のロタリーキルン内にて10分間熱処理した。ロータリ ーキルンから取り出した処理された材料を容器に移し、 空気中で室温から250℃迄2℃/分の速度で昇温させ て250℃で1時間保持する不融化処理を施した。窒素 雰囲気中で600℃、1時間保持し炭化処理を行い、余 分の活性炭をふるいで除去して中空状活性炭成形物を得 た。これを二酸化チタン粉末中に埋設した後、空気中で 250℃、1時間保持する熱処理を施し、余剰の酸化チ タン粉末をふるいで除去し、外径1200~2000μ mの球状中空状活性炭・二酸化チタン複合体を得た。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 活性炭粉末と粒子状熱可塑性樹脂の炭化 体よりなる中空状活性炭成形物の少なくとも外表面に二 酸化チタン粉末単独、もしくは、二酸化チタン粉末と他 の物質とを配した中空状活性炭・二酸化チタン複合体。 【請求項2】 粒子状熱可塑性樹脂と活性炭粉末とを使 用し、前記粒子状熱可塑性樹脂と活性炭粉末とを混合し た後、粒子状熱可塑性樹脂を溶融・炭化させることによ り中空状活性炭成形物を製造し、更に、該中空状活性炭 成形物の少なくとも外表面に二酸化チタン粉末の単独、 もしくは、二酸化チタン粉末と他の物質との複合物、も しくは、二酸化チタン粉末と他の物質との混合物を直接 または間接に付着させた後、熱処理を施して二酸化チタ ン粉末を直接または間接に固着させることを特徴をする 中空状活性炭・二酸化チタン複合体の製造方法。

【請求項3】 粒子状熱可塑性樹脂と活性炭粉末とを使 用し、前記粒子状熱可塑性樹脂と活性炭粉末とを混合し た後、粒子状熱可塑性樹脂を溶融させることにより活性 炭成形物を製造し、更に、該活性炭成形物の少なくとも 外表面に二酸化チタン粉末の単独、もしくは、二酸化チ 20 タン粉末と他の物質との複合物、もしくは、二酸化チタ ン粉末と他の物質との混合物を直接または間接に付着さ せた後、炭化熱処理を施すことにより活性炭成形物を中 空状にすると共に、二酸化チタン粉末を直接または間接 に固着させることを特徴をする中空状活性炭・二酸化チ タン複合体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、吸着性、軽量性な いる中空状活性炭成形物の少なくとも外表面に、光の照 射により環境汚染物質等を分解、無害化させる性能を有 することで近年注目を浴びている二酸化チタン粉末を固 着させた、中空状活性炭・二酸化チタン複合体及びその 製造方法に関するものである。

[00002]

【従来の技術】中空状炭素成形物の製造方法には、熱可 塑性有機高分子材料、石油ピッチなどの瀝青物原料に低 沸点溶剤などの膨張剤を均一に混合した後、適当な粒径 の粉粒体とし、次いで加熱炭化する方法(例えば、特公 40 昭49-30253号公報、特公昭61-14110号 公報、特開昭61-83239号公報)や、熱可塑性樹 脂などの芯材を高沸点の物質で被覆して多層構造の球体 とした後、加熱炭化する方法(例えば、特公昭50-2 9837号公報)などが知られている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】これら方法にあって、 膨張剤を使用する方法においては、それぞれの原料に適 合した膨帯剤の選出、有機溶剤類の取扱い、膨帯剤含有 粒子の調整方法、更には、熱処理時の条件設定や取扱い 50 性樹脂と活性炭粉末とを使用し、前記粒子状熱可塑性樹

など難しい点が多く、また、多層構造を経る方法におい ては、比較的粒径の大きい中空体しか得られないという 欠点がある。加えて、これら何れの方法においても、炭 素体が活性炭であるもの、即ち、中空状活性炭成形物と するには、更に、活性炭機能を発揮するものとするだけ の技術を付加しなければならない。中空部から外界への 連通気孔を十分に有するものとするのも、その一つであ 3.

【0004】そこで、本発明者は、種々の粒子径の中空 10 状活性炭成形物を非常に簡便なプロセスにより製造する 方法について、先に一つの提案をした(特開平5-30 1784号公報)。粒子状熱可塑性樹脂と活性炭粉末と を使用し、粒子状熱可塑性樹脂を活性炭粉末中に埋設し た後、この粒子状熱可塑性樹脂を溶融・炭化させる熱処 理を施すことにより中空状活性炭成形物を製造するとい うものである。この製法によれば、中空部から外界への 連通気孔を十分に有するなど活性炭機能を十分に発揮す る中空状活性炭成形物を容易に得られる。ここで、単な る活性炭粉末の集合粒子状物ではなく中空状の成形物に なるのは、溶融した粒子状熱可塑性樹脂に活性炭粉末が 入り込んでいくのではなく、溶融した粒子状熱可塑性樹 脂が活性炭粉末(集合物)相互の隙間に浸透していくこ とによると推察される。

【0005】一方、二酸化チタンは光を照射することに より活性酸素を発生させ、その活性酸素が環境汚染物質 等を分解、無害化することで近年特に注目されており、 水処理、大気処理、土壌処理など広い分野での応用が期 待されている。本発明は、前述の中空状活性炭成形物の 少なくとも外表面にこの二酸化チタン粉末を固着させる ど優れた性能を有する材料として現在利用が期待されて 30 ことにより、活性炭の有する有害物質吸着能と二酸化チ タンの有する有害物質分解能とを共有する中空状活性炭 二酸化チタン複合体及びその製造方法を提供しようと するものである。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明は、活性影粉末と 粒子状熱可塑性樹脂の炭化体よりなる中空状活性炭成形 物の少なくとも外表面に二酸化チタン粉末単独、もしく は、二酸化チタン粉末と他の物質とを配した中空状活性 炭・二酸化チタン複合体を第1の要旨とし、粒子状熱可 塑性樹脂と活性炭粉末とを使用し、前記粒子状熱可塑性 樹脂と活性炭粉末とを混合した後、粒子状熱可塑性樹脂 を溶融・炭化させることにより中空状活性炭成形物を製 造し、更に、該中空状活性炭成形物の少なくとも外表面 に二酸化チタン粉末の単独、もしくは、二酸化チタン粉 末と他の物質との複合物、もしくは、二酸化チタン粉末 と他の物質との混合物を直接または間接に付着させた 後、熱処理を施して二酸化チタン粉末を直接または間接 に固着させることを特徴をする中空状活性炭・二酸化チ タン複合体の製造方法を第2の要旨とし、 粒子状熱可塑 脂と活性炭粉末とを混合した後、粒子状熱可塑性樹脂を 溶離させることにより活性炭炭形物を製造し、更に、該 活性炭炭形物の少なくとも外表面に二酸化チタン粉末を 単独、もしくは、二酸化チタン粉末と他の物質との複合 物、もしくは、二酸化チタン粉末と他の物質との混合物 を直接または間接に付着させた後、炭化熱処理を伸すこ とにより活性炭炭形物を中空状たすると共に、二酸化チ タン粉末を直接または間接に固着させることを特徴をす る中空状活性炭・二酸化チタン複合体の製造方法を第3 の野后とする。

【0007】以下、本発明について詳述する。本発明で 使用する活性炭粉末としては、原材料や製造方法などに よらず、中空状活性炭・二酸化チタン複合体の用途を考 慮して、性状や大きさを適宜選択すればよい。また、完 全な不定形であるとか繊維的形状を有するとかの形状面 においても適宜である。使用する活性炭粉末の比表面積 が大きい程得られる中空状活性炭成形物の比表面積も大 きくなる。尚、薬品賦活炭はガス賦活炭に比べて不純物 含有量が多いことがあり、この不純物があまりに多いと 中空状活性炭成形物の形成を阻害することもあるので、 必要に広じて予め塩酸などの無機酸で活性炭を洗浄処理 して不純物を除去しておくのもよい。また、粒子状熱可 塑性樹脂の周りに得ようとする中空状活性炭成形物ある いは活性炭成形物を構成する活性炭の壁厚以上の厚さに 活性炭粉末が存在するように、粒子状熱可塑性樹脂と活 性炭粉末とを分散混合させるが、この時、粒子状熱可塑 性樹脂の少なくとも体積比で3倍量以上の活性炭粉末を 使用することが好ましい。更に、活性炭とともに、金、 銀、銅、二酸化チタン、酸化亜鉛、ゼオライトなど他の 材料を適官併用することもできる。

【0008】粒子状熱可塑性樹脂としては、例えば、ポ リエチレン、ポリプロピレン、ポリスチレン、ナイロ ン、ポリ塩化ビニル、ポリ酢酸ビニルとかこれらの混合 物など種々のものが挙げられる。比較的小さな中空状活 性炭・二酸化チタン複合体を得ようとするときには熱処 理による炭素収率も比較的小さくし、比較的大きな中空 状活性炭・二酸化チタン複合体を得ようとするときには 熱処理による炭素収率も比較的大きくするのが好まし い。即ち、粒子状熱可塑性樹脂の大きさは、活性炭粉末 の粒径に対して5倍以上あることが好ましいが、活性炭 粉末自体が非常に小さなものを選択できるので粒子状熱 可塑性樹脂も十分に小さなものを選択でき、得られる中 空状活性炭・二酸化チタン複合体も非常に小さなものと することができる。しかし、このとき、なるべく空凋状 の中空部を確保するには炭素収率があまり大きくない方 がよい。また、大きな粒子状熱可塑性樹脂を使用するこ とによって大きな中空状活性炭・二酸化チタン複合体を 得ることができる。しかし、このとき、炭素収率が小さ 過ぎれば得る中空状活性炭・二酸化チタン複合体の形状 を安定させるのがそれだけ難しくなる。尚、概ねにおい 【0009】二酸化チタンとしては、アナタース形、ルチル形のどちらの結晶形のものも使用でき、更には、近年開発が進んでいる超微粒デ状のものやアモルファス状のもの、あるいは疎水性の表面状態を有するもの等、使用する状況に応じて種々選択できる。一般に、二酸化チタンの粒径は0.1~1.0μm程度であるが、超微粒子状のものは2~50m配度となり、光活性度が一般20のものよりも増す。また、PMMAで表面処理した二酸化チタンの集合体である二酸化チタン・PMMA複合微粒子(滴品としては、積水化成品工業(株)製の「テクボリマーMBT」等がある)は、中空状活性炭成形物あるいは活性炭成形物の外表面への固着強度が向上するため特に好ましいものである。

【0010】中空状活性炭成形物を得るまでの熱処理 は、前述したように粒子状熱可塑性樹脂の種類に応じて 適宜行なえばよい。例えば、空気、酸素等の酸化性雰囲 30 気で室温から250~350℃まで昇温して粒子状熱可 塑性樹脂外表面への活性炭粉末の固着、及び、不融化処 理を施した後、窒素、アルゴン等の不活性ガス中や真空 中などの非酸化性雰囲気で粒子状熱可塑性樹脂が炭化す る温度まで熱処理を施したり、酸化性雰囲気による熱処 理を施さずに、直接、非酸化性雰囲気により、粒子状熱 可塑性樹脂が炭化する温度まで熱処理を施したりする。 また、活性炭成形物を得るには前述の熱処理のうち、2 50~350℃までの熱処理でよく、熱処理後、余剰の 活性炭粉末をふるい等で除去して得る。処理温度と処理 40 時間の条件によっては既にこの段階で中空状活性炭成形 物になる場合もある。これらの熱処理のうち、粒子状熱 可塑性樹脂の溶融温度領域にあっては粒子状熱可塑性樹 脂と活性炭粉末とを回転させながら行うのが好ましい。 簡単には、材料を収容した容器自体が回転し加熱できれ ばよい。例えば、粒子状熱可塑性樹脂と混合した活性炭 粉末をロータリーキルン等の回転炉に収容し、回転させ ながら熱処理を行う。回転炉の回転数、処理温度、処理 時間などは適宜設定するが、まず回転数はあまりに小さ いと材料が回転炉内で平行移動するだけなので、少なく 50 とも1回転/分以上が好ましく、また、逆に大き過ぎる と付着した活性炭粉末粒子が離脱する恐れがあるため1 0回転/分以下に抑えた方がよい。処理温度は粒子状熱 可塑性樹脂の溶融温度領域であるが、活性炭の壁厚を厚 くしようとするならば、粒子状熱可塑性樹脂の分解温度 より低い範囲内で、できるだけ高い溶融温度領域を採用 するのがよい。例えば、粒子状熱可塑性樹脂としてポリ エチレンを使用するならば約250~350℃程度が好 ましい。処理時間は処理温度との関係で設定するのがよ く、処理温度が高い場合には短くてもよいが、比較的処 理温度が低い場合には長くする必要がある。粒子状熱可 塑性樹脂は回転炉内での空気との接触で十分に不融化処 理が施されていれば、その後、直ちに非酸化性雰囲気に よる炭化処理を施すことができるが、回転炉内での空気 との接触が不十分で不融化処理が不完全であるならば、 炭化処理を施す前に改めて酸化性雰囲気による不融化処 理を施す必要がある。この時、材料は回転させる必要は なく静置のままでよい。不融化処理を施した後、非酸化 性雰囲気による炭化処理を施すが、最高温度は概ね数百 してもよい。熱処理後、余剰の活性炭粉末をふるい等で 20 除去して、中空状活性炭成形物を得る。中空状活性炭成 形物の大きさは数μm~数mmの範囲で自由に得ること ができるが、あまりに小さいと粉末活性炭と差がなくな り、逆に、あまりに大きいと単位重量当たりの有効面積 が小さくなってしまい、実用強度も不足するため100 μm~5mm程度に抑えるのが好ましい。もっとも、強 度の必要性があまりない場合には更に大きくしてもよ い。中空状活性炭成形物の中空部分は、外界と連通して いるため、気体等がこの中空部分に入り込み、内外広範 囲の活性炭が機能を発揮する。更に、軽量であるが、粉 30 末状ではないため、取扱い性も非常に良好となる。 【0011】次に、得られた中空状活性炭成形物あるい は活性炭成形物(以後、「基材」という)の少なくとも 外表面に二酸化チタン粉末を固着させる方法としては、 基材の外表面に二酸化チタン粉末をまぶしたり、基材を 二酸化チタン粉末中で攪拌したりして、基材と二酸化チ タンとを充分に接触付着させた後、熱処理を施して基材 の外表面に二酸化チタン粉末を固着させるのが簡単な方 法である。基材として中実状活性炭成形物を用いた場 合、炭化熱処理によって粒子状熱可塑性樹脂の残存分が 40 活性炭成形物の外表面に移動し、それにより二酸化チタ ン粉末の固着が確かなものとなる。一方、基材として中 空状活性炭成形物を用いた場合には、粒子状熱可塑性樹 脂の炭化が既に終了しているため、二酸化チタン粉末の 固着は強固なものとはならない。そのため、必要に応じ て :酸化チタン粉末に少量のバインダーを混合して使用 したり、基材の外表面にパインダーの溶液などを塗布し たりして使用するのがよい、バインダーとしては熱可塑 性樹脂や無水玤酸のコロイド水溶液などを一例として挙 げることができる。熱可塑性樹脂の中でもポリ塩化ビニ 50

リデン樹脂は、不活性雰囲気中または真空中で加熱する と、賦活処理なしで活性炭化するため好ましいものであ る。また、無水珪酸の超微粒子は基材と二酸化チタン粉 末との間に介在させれば、高温熱処理によりシリカ粒子 間で表面融着した後に多孔質構造となり、これにより基 材への二酸化チタン粉末の固着強度を高めるとともに活 性炭機能も確保する。更に、前述したように二酸化チタ ン・PMMA複合微粒子を使用すると、熱処理で溶融し たPMMAが接着剤の役目を果たし、バインダーの使用 なしで基材の外表面への二酸化チタン粉末の固着強度が 向上するため、特に好ましい。ただ、この場合には個々 の成形物が接触固着しないように、二酸化チタン・PM MA複合微粒子を付着させた基材表面に、改めて未処理 の二酸化チタン粉末を付着させたりしてから熱処理を施 す必要がある。熱処理温度は数百℃程度まででよいが、 基材として中実状活性炭成形物を用いた場合には、中空 状活性炭成形物を得る時と同じく必要に応じて不融化処 理を施した後、非酸化性雰囲気による炭化処理を施す。 尚、不融化処理とその後の炭化処理とは、基材を二酸化 チタン粉末中に埋設した状態で施してもよいし、炭化処 理だけをそのようにして施してもよい。

【0012】以上の処理により得られる中空状活性炭・ 二酸化チタン複合体は、基材外表面への二酸化チタン粉 末とその固着の形態により、次の6つの種類に分けられ るが、本発明はこれらに制限されるものではない。

- (1) 基材外表面に二酸化チタン粉末が単独に、直接固 着。(後述の実施例1,4)
- (2) 基材外表面に二酸化チタン粉末と他の物質との複合物が直接固着。(後述の実施例2,3,5) (3) 基材外表面に二酸化チタン粉末と他の物質との混
- (3) 基材外表面に二酸化チタン粉末と他の物質との混合物が直接固着。(後述の実施例6,11)
- (4) 基材外表面に二酸化チタン粉末が単独に、他の物質を介して固着。(後述の実施例7,8)
- (5) 基材外表面に二酸化チタン粉末と他の物質との複合物が、更に他の物質を介して固着。(後述の実施例9)
 - (6) 基材外表面に二酸化チタン粉末と他の物質との混合物が、更に他の物質を介して固着。(後述の実施例10)
- 【0013】得られた中空状活性炭・二酸化チタン複合体は、吸着性、軽量性など優れた性能を有する中空状活性炭成形物の外表面に、光の照射により環境汚染物質などを分解、無害化させる性能を有する二酸化チタン粉末を固着させたものであり、活性炭の有する有害物質炎酸化と一酸化チタンの有する有害物質分解能とを共有し、水処理、大気処理、上域処理などの環境分野での使用、あるいは、家庭内でのペットやトイレなどの臭いや汚れの除去、水槽内の藻の除去など、様々な用途に効果が明得するものである。

[0014]

【実施例】以下、実施例により本発明を具体的に説明す 3.

〈実施例1〉フロービーズCL-12007(住友精化 (株) 製の直球状ポリエチレン: 特度範囲:600~1 200 u m、融点; 107℃) と3倍量のダイアソーブ F100 (三菱化成工業 (株) 製の粉末活性炭:粒径; 100メッシュ以下)とを混合し、それを処理温度30 0℃、回転数2回転/分の条件のロータリーキルン内に 入れ10分間の熱処理を施した。次に、ロータリーキル ンから取り出した材料を容器に移し、空気中で室温から 250℃まで2℃/分程度の速度で昇温させて250℃ で1時間保持する不融化処理を施した。その後、窒素雰 開気中で600℃、1時間保持の炭化処理を施し、熱処 理終了後、余剰の活性炭粉末をふるいで除去して、中空 状活性炭成形物を得た。次に、この中空状活性炭成形物 をTITONO・R-7E (堺化学工業(株)製の二酸 化チタン粉末:平均粒径;0,2 um)中に埋設した 後、空気中で250℃、1時間保持する熱処理を施し、 熱処理終了後、余剰のTITONO・R-7Eをふるい で除去して、外径1200~2000 µ mの球状の中空 20 状活性炭・二酸化チタン複合体を得た。

【0015】〈実施例2〉実施例1で得た中空状活性炭 成形物の外表面に、テクポリマーMBTP(積水化成品 工業(株)製の二酸化チタン・PMMA複合微粒子:平 均粒径; 5 μm) を充分にまぶして付着させた後、これ をTITONO・R-7E中に埋設して熱処理した以 外、すべて実施例1と同様にして、中空状活性炭成形物 外表面への二酸化チタン粉末の固着強度が実施例1より も高い、外径1200~2000 µmの球状の中空状活 性炭・二酸化チタン複合体を得た。

【0016】〈実施例3〉フロービーズCL-5007 (住友精化(株)製の真球状ポリエチレン:粒度範囲; 200~500µm、融点;107℃)と3倍量のダイ アソーブF100とを混合した後、実施例1と同じ条件 でロータリーキルンにて熱処理し、熱処理終了後、余剰 の活性炭粉末をふるいで除去して活性炭成形物を得た。 次に、この活性炭成形物の外表面にテクポリマーMBT Pを充分にまぶして付着させた後、これをTITONO ・R-7 E中に埋設して、空気中で250°C、1時間保 持する不融化処理を施した。その後、窒素雰囲気中で6 ○ ○ ℃、1時間保持の炭化処理を施し、熱処理終了後、 余剰のTITONO・R−7Eをふるいで除去して、実 施例2と同様に二酸化チタン粉末の固着強度が高い、外 径400~900 u mの球状の中空状活性炭・二酸化チ タン複合体を得た。

【0017】 実施例4>フロービーズCL-5007 と3倍量のダイアソープF100とを混合し、それを処 理温度250℃。回転数2回転/分の条件のロータリー キルン内に入れ20分間の熱処理を施し、熱処理終了

を得た。次に、この活性炭成形物をチタニアIT-PC (出光石油化学(株)製の超微粒子状二酸化チタン粉 末:平均粒径;60nm)中に埋設して、窒素雰囲気中 で600℃、1時間保持の炭化処理を施し、熱処理終了 後、余剰のチタニアIT-PCをふるいで除去して、外 径400~900μmの球状の中空状活性炭・二酸化チ タン複合体を得た。

【0018】〈実施例5〉UBE:L519(宇部興産 (株)製の円柱体状ポリエチレンペレット:直径約3. 5 mm、高さ約2 mm、融点104℃) と5倍量のダイ アソーブF100とを混合し、それを処理温度300 ℃、回転数3回転/分の条件のロータリーキルン内に入 れ15分間の熱処理を施した。次に、ロータリーキルン から取り出した材料を容器に移し、空気中で室温から2 50℃まで2℃/分程度の速度で昇温させて、250℃ で1時間保持する不融化処理を施した。その後、窒素雰 囲気中で600℃、1時間保持の炭化処理を施し、熱処 理終了後、余剰の活性炭粉末をふるいで除去して、中空 状活性炭成形物を得た。次に、この中空状活性炭成形物 にテクポリマーMBTPを充分にまぶして付着させた 後、これをTITONO・R-7E中に埋設して、空気 中で250℃、1時間保持する熱処理を施し、熱処理終 了後、余剰のTITONO・R-7 Eをふるいで除去し て、実施例2と同様に二酸化チタン粉末の固着強度が高 い、直径約5mm、高さ約3mmのほぼ円柱体状の中空 状活性炭・二酸化チタン複合体を得た。

【0019】〈実施例6〉実施例1で得た中空状活性炭 成形物を、メチルエチルケトン中に浸漬して充分にメチ ルエチルケトンを含浸させた後、この外表面にポリ塩化 30 ビニリデン樹脂粉末 (ダウケミカル社製) とTITON O・R-7Eとを1:5 (重量比) に分散混合させた粉 末を充分にまぶして付着させ、これをTITONO・R - 7 E中に埋設して、窒素雰囲気中で700℃、1時間 保持の熱処理を施し、熱処理終了後、余剰のTITON O・R-7Eをふるいで除去して、中空状活性炭成形物 外表面への二酸化チタン粉未の固着強度を高めポリ塩化 ビニリデン樹脂粉末を活性炭化させた、外径1200~ 2000μmの球状の中空状活性炭・二酸化チタン複合 体を得た。

40 【0020】〈実施例7〉M-141(昭和電工(株) 製の円柱体状ポリエチレンペレット:直径約2.5m m、高さ約3.5mm) と5倍量のダイヤソープF10 0とを混合し、それを処理温度350℃、同転数4回転 /分の条件のロータリーキルン内に入れ、10分間の熱 処理を施した。次に、ロータリーキルンから取り出した 材料を容器に移し、空気中で室温から250℃まで2℃ /分程度の速度で昇温させて、250℃で1時間保持す る不融化処理を施した。その後、窒素雰囲気中で600 ℃、1時間保持の炭化処理を施し、熱処理終了後、余剰 後、余剰の活性炭粉末をふるいで除去して活性炭成形物 50 の活性炭粉末をふるいで除去して、中空状活性炭成形物 を得た。次に、この中空状活性炭成形物を、ポリ塩化ビ ニリデン樹脂10%メチルエチルケトン溶液中に浸漬し て充分に溶液を含浸させた後、この外表面にチタニアI T-PCを充分にまぶして付着させてからそのままチタ ニア I T - P C 中に埋設して、窒素雰囲気中で700 ℃、1時間保持の熱処理を施し、熱処理終了後、余剰の チタニアIT-PCをふるいで除去して、中空状活性炭 成形物外表面への二酸化チタン粉末の固着強度を高めポ リ塩化ビニリデン樹脂粉末を活性炭化させた、外径約5 mmのほぼ球状の中空状活性炭・二酸化チタン複合体を 10 得た。

9

【0021】〈実施例8〉実施例1で得た中空状活性炭 成形物を、スノーテックス20(日産化学工業(株)製 の無水珪酸のコロイド水溶液:無水珪酸含有量約20 %) 中に浸漬して充分にスノーテックス20を含浸させ た後、この外表面にTITONO・R-7Eを充分にま ぶして付着させてからそのままTITONO・R-7E 中に埋設して、窒素雰囲気中で800℃、1時間保持す る熱処理を施し、熱処理終了後、余剰のTITONO・ R-7Eをふるいで除去して、実施例2と同様に二酸化 20 チタン粉末の固着強度が高い、外径1200~2000 μ mの球状の中空状活性炭・二酸化チタン複合体を得

た。 【0022】〈実施例9〉実施例1で得た中空状活性炭 成形物を、ポリ塩化ビニリデン樹脂10%メチルエチル ケトン溶液中に浸清して充分に溶液を含浸させた後、こ の外表面にテクポリマーMBTPを充分にまぶして付着 させ、これをTITONO・R-7E中に埋設して、窒 素雰囲気中で700℃、1時間保持する熱処理を施し、 勢処理終了後、余剰のTITONO・R−7Eをふるい 30 チタン粉末脱落量の比率とし、◎:脱落率10%未満、 で除去して、実施例2と同様に二酸化チタン粉末の固着 強度が高い、外径1200~2000μmの球状の中空 状活性炭・二酸化チタン複合体を得た。

【0023】〈実施例10〉実施例1で得た中空状活性 炭成形物を、スノーテックス20中に浸漬して充分にス ノーテックス20を含浸させた後、この外表面にポリ塩 化ビニリデン樹脂粉末とTITONO・R-7Eとを 1:5 (重量比) に分散混合させた粉末を充分にまぶし て付着させ、これをTITONO・R-7 E中に埋設し て、窒素雰囲気中で800℃、1時間保持する熱処理を 施し、熱処理終了後、余剰のTITONO・R-7Eを ふるいで除去して、中空状活性炭成形物外表面への二酸 化チタン粉末の固着強度を高めポリ塩化ビニリデン樹脂 粉末を活性炭化させた、外径1200~2000 μmの 球状の中空状活性炭・二酸化チタン複合体を得た。

10

【0024】〈実施例11〉実施例4で得た活性炭成形 物を、メチルエチルケトン中に浸漬して充分にメチルエ チルケトンを含浸させた後、この外表面にポリ塩化ビニ リデン樹脂粉末とTITONO・R~7Eとを1:5 (重量比) に分散混合させた粉末を充分にまぶして付着 させ、これをTITONO・R-7E中に埋設して、窒 素雰囲気中で700℃、1時間保持の熱処理を施し、熱 処理終了後、余剰のTITONO・R-7Eをふるいで 除去して、活性炭成形物外表面への二酸化チタン粉末の 固着強度を高めポリ塩化ビニリデン樹脂粉末を活性炭化 させた、外径400~900 µ mの球状の中空状活性炭 二酸化チタン複合体を得た。

【0025】以上、各例で得られた物について、それぞ れ一定量を電磁式ふるい振とう器で、振動数毎分300 振幅2mm、時間5分間、50メッシュ標準ふるい 使用の条件で振とう試験を実施し、脱落した二酸化チタ ン粉末量を比較することで、二酸化チタン粉末の中空状 活性炭成形物への固着強度の評価をした。なお、評価は 振とう試験前に中空状活性炭成形物外表面に固着してい た二酸化チタン粉末量に対する、振とう試験後の二酸化 ○:脱落率10%以上~30%未満、△:脱落率30% 以上~50%未満、×:脱落率50%以上とする。その 結果を表1に示す。

[0026]

【表1】

11

	評価		評価
実施例 1	Δ	実施例 7	0
実施例 2	0	実施例 8	0
実施例 3	0	実施例 9	0
実施例 4	Δ	実施例10	0
実施例 5	Δ	実施例11	٥
実施例 6	0		

【0027】 【発明の効果】本発明の中空状活性炭・二酸化チタン複 合体は、吸着性、軽量性など優れた性能を有する中空状

合体は、吸着性、軽軽性など優れた性能を有する中空状 機能性損合体たり得る。また、本突雨の 活性炭成形物の外表面に、光の照射により環境汚染物質 ば、この中空状活性炭・二酸化チタン後 変を分解、無掛化させる性能を有する二酸化チタン粉末 20 程なしに答易に製造することができる。

が固着されたものであり、活性炭の有する有害物質吸着 能と二酸化チタンの有する有害物質分解能とを共有する 機能性複合体たり得る。また、本学師の製造方法によれ ば、この中空状活性炭・二酸化チタン複合体を複雑な工 日本して変見に製造することができる。